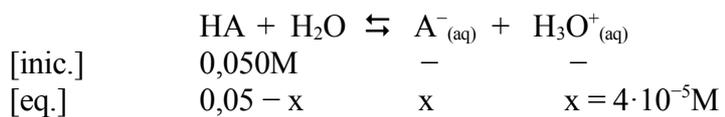


EJEMPLO 2: En una disolución 0,050M de un ácido HA monoprotónico se determina que la concentración de  $\text{H}_3\text{O}^+$  en la disolución es  $4 \cdot 10^{-5}\text{M}$ . Calcula el valor de la constante de ionización del ácido.

Un ácido monoprotónico es un ácido que sólo dispone de un hidrógeno que pueda ceder.



$$K_a = \frac{[\text{A}^-][\text{H}_3\text{O}^+]}{[\text{HA}]} = \frac{x^2}{0,05 - x} = \frac{(4 \cdot 10^{-5})^2}{0,05 - 4 \cdot 10^{-5}} = \underline{\underline{3,20 \cdot 10^{-8}}}$$